- (19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro
- (43) Internationales Veröffentlichungsdatum 11. März 2004 (11.03.2004)

PCT

- (10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 2004/020391 A1
- (51) Internationale Patentklassifikation7: C07C 225/12, 221/00, C07D 333/22
- (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2003/008514
- (22) Internationales Anmeldedatum:

1. August 2003 (01.08.2003)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 102 40 026.1 27. August 2002 (27.08.2002) DE

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): MERCK PATENT GMBH [DE/DE]; Frankfurter Strasse 250, 64293 Darmstadt (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): FABIAN, Kai [DE/DE]; Oberer Langerain 13, 69259 Wilhelmsfeld (DE). NIESERT, Claus-Peter [DE/DE]; Hinter der Schule 15c, 64342 Seeheim-Jugenheim (DE). KRALIK, Joachim [DE/DE]; Müllerstrasse 21, 64289 Darmstadt (DE). GLÜSENKAMP, Karl-Heinz [DE/DE]; Zölestinstrasse 4, 45239 Essen (DE).

- (74) Gemeinsamer Vertreter: MERCK PATENT GMBH; Frankfurter Strasse 250, 64293 Darmstadt (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Ab kürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON MONOALKYLAMINOKETONEN

$$R^{1} \longrightarrow N \longrightarrow R^{2} \qquad (i)$$

(57) Abstract: The invention relates to monoalkylamino ketones of formula (I), wherein R¹ and R² have the meanings as cited in the description.

(57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft Monoalkylaminoketone der Formel (I), worin R1 und R2 die angegebenen Bedeutungen aufweisen.

Verfahren zur Herstellung von Monoalkylaminoketonen

Die Erfindung betrifft Monoalkylaminoketone der Formel I

5

$$R^1$$
 N
 R^2

worin

 R^1

10

einen unsubstituierten oder einfach oder mehrfach durch R³ und/oder R⁴ substituierten, gesättigten, ungesättigten oder aromatischen carbocyclischen oder heterocyclischen Rest,

 R^2

Alkyl mit 1-20 C-Atomen,

15

R³, R⁴ jeweils unabhängig voneinander H, Alkyl oder Alkoxy mit 1-20 C-Atomen, Aryl, Aryloxy oder COOR², F, Cl, Br, OH, CN, NO₂, N(R²)₂ oder NHCOR₂

bedeuten,

20

deren Salze und Solvate sowie ein Verfahren zu deren Herstellung durch Umsetzung von Verbindungen der Formel II

$$R^1$$
 N R^1

25

worin

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung aufweisen, in Gegenwart eines Alkylamins der Formel R²NH₂ worin R² die oben angegebene Bedeutung aufweist.

30

35

Die Verbindungen der Formel II werden vorzugsweise als Säureadditionssalze eingesetzt, wobei sich insbesondere die Säureadditionssalze starker Säuren wie z.B. Halogenwasserstoffsäure, Methyl-, p-Toluol- oder Benzolsulfonsäure, Perchlor-, Schwefel- oder Phosphorsäure eignen. Besonders bevorzugt sind die Hydrochloride der Verbindungen der Formel II. Bei Verwendung der Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel II werden die Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel I erhalten, aus denen die freien Basen durch Zusatz einer starken Base wie Alkalicarbonat oder –hydroxid freisetzen lässt.

5

Die Erfindung ermöglicht insbesondere die Synthese von Vorstufen optisch aktiver *3*-Monoalkylaminopropanole, welche sich als Ausgangsverbindungen in der Herstellung von Arzeimitteln, wie z.B. Antidepressiva, eignen.

10

15

Insbesondere eröffnet sie die Möglichkeit in einfacher Weise 3-Methylamino-1-(2-thienyl)-1-propanon zu erhalten, das zur Herstellung von (S)-3-Methylamino-1-(2-thienyl)-1-propanol verwendet werden kann. Ebenso läßt sich 3-Methylamino-1-phenyl-1-propanon erhalten, aus dem (S)-3-Methylamino-1-phenyl-1-propanol gewonnen werden kann. Diese propanole lassen sich insbesondere z.B. zu Fluoxetine, Tomoxetine und LY227942 weiterverarbeiten (W. J. Wheeler, F. Kuo, J. Labelled Compd. Radiopharm. 1995, 36, 213-223).

20

Generell erweist sich die Synthese sekundärer Aminoketone der Formel I unter den Bedingungen einer Mannich-Reaktion (C. Mannich, G. Heilner, Chem. Ber. 1922, 55, 362-365) aus Verbindungen der Formel III und einem Alkylamin der Formel R²NH₂ in Gegenwart einer Formaldehyd-Quelle wie Paraformaldehyd, Acetale des Formaldehyds, wie z.B. Methyloder Ethylacetale oder Trioxan als schwierig, da das primär entstehende sekundäre Aminoketon der Formel I unmittelbar als Edukt für eine sich anschließende zweite Aminomethylierung dient, wobei als Hauptprodukt die Verbindung der Formel II erhalten wird:

30

35

25

5

20

25

30

35

Insbesondere gilt das für die Umsetzung von Acetylthiophen IIIa mit Methylammoniumchlorid in Anwesenheit von Paraformaldehyd, die ausschließlich das Dimere IIa und nicht das gewünschte Monomere Ia liefert (F. F. Blicke, J. H. Burckhalter, J. Am. Chem. Soc. 1942, 64, 451-454):

10
$$S \rightarrow HCI$$

H₂NMeHCI
[CH₂O]_n

HCI

HCI

HCI

IIa

Der Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, ein Herstellungsverfahren für die Verbindungen der Formel I oder deren Salze und insbesondere für die Verbindung la oder deren Salze zu finden, die insbesondere als Zwischenprodukte bei der Synthese von Arzneimitteln verwendet werden können, das die oben genannten Nachteile nicht aufweist.

Es wurde gefunden, dass die Verbindungen der Formel I und ihre Salze, die wichtige Zwischenprodukte zur Herstellung von Arzneimitteln darstellen, insbesondere von solchen, die beispielsweise Wirkungen auf das Zentralnervensystem zeigen, durch Umsetzung von Verbindungen der Formel II oder deren Salze, insbesondere von Verbindungen der Formel lia oder deren Salze, in Gegenwart eines Alkylamins der Formel R²NH₂ erhalten werden können.

Die Verbindung der Formel la

ist bevorzugter Gegenstand der vorliegenden Anmeldung. Ebenso sind die z.B. durch Basen freisetzbare Basen Ib und Ic:

bevorzugt, sowie die durch deren Umsetzung mit Säuren erhältlichen Salze und durch Umsetzung mit Lösungsmitteln erhältlichen Solvate.

Vor- und nachstehend haben die Reste R¹, R², R³, R⁴ die bei den Formeln I bis II angegebenen Bedeutungen, falls nicht ausdrücklich etwas anderes angegeben ist.

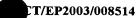
- In den vorstehenden Formeln hat Alkyl 1 bis 20, vorzugsweise 1 bis 6, insbesondere 1, 2, 3 oder 4 C-Atome. Alkyl bedeutet vorzugsweise Methyl oder Ethyl, weiterhin Propyl, Isopropyl, ferner auch Butyl, Isobutyl, sek.-Butyl oder tert.-Butyl.
- R¹ ist vorzugsweise ein unsubstituierter oder durch R³ und/oder R⁴ substituierter aromatischer carbocyclischer oder heterocyclischer Rest. Dieser Rest kann ein oder mehrkernig sein und ist vorzugsweise ein- oder zweikernig, insbesondere aber einkernig. R¹ ist besonders bevorzugt unsubstituiert.
- Sofern R¹ einen carbocyclischen Rest bedeutet, ist dieser Rest vorzugsweise z.B. Phenyl, o-, m- oder p-Tolyl, o-, m- oder p-Hydroxyphenyl, o-, m- oder p-Methoxyphenyl, o-, m- oder p-Fluorophenyl.

Sofern R¹ einen heterocylischen Rest bedeutet, kommt vorzugsweise z.B. 2- oder 3-Furyl, 2- oder 3-Thienyl, 1-, 2- oder 3-Pyrrolyl, 1-, 2, 4- oder 5-Imidazolyl, 1-, 3-, 4- oder 5-Pyrazolyl, 2-, 4- oder 5-Oxazolyl, 3-, 4- oder 5-

Isoxazolyl, 2-, 4- oder 5-Thiazolyl, 3-, 4- oder 5-Isothiazolyl, 2-, 3- oder 4-Pyridyl, 2-, 4-, 5- oder 6-Pyrimidinyl, weiterhin bevorzugt 1,2,3-Triazol-1-, -4- oder -5-yl. 1,2,4-Triazol-1-, -3- oder 5-yl, 1- oder 5-Tetrazolyl, 1,2,3-Oxadiazol-4- oder -5-yl, 1,2,4-Oxadiazol-3- oder -5-yl, 1,3,4-Thiadiazol-2oder -5-yl, 1,2,4-Thiadiazol-3- oder -5-yl, 1,2,3-Thiadiazol-4- oder -5-yl, 3-5 oder 4-Pyridazinyl, Pyrazinyl, 1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- oder 7-Indolyl, 4- oder 5-Isoindolyl, 1-, 2-, 4- oder 5-Benzimidazolyl, 1-, 3-, 4-, 5-, 6- oder 7-Benzopyrazolyl, 2-, 4-, 5-, 6- oder 7-Benzoxazolyl, 3-, 4-, 5-, 6- oder 7-Benzisoxazolyl, 2-, 4-, 5-, 6- oder 7-Benzothiazolyl, 2-, 4-, 5-, 6- oder 7-10 Benzisothiazolyl, 4-, 5-, 6- oder 7-Benz-2,1,3-oxadiazolyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder 8-Chinolyl, 1-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder 8-Isochinolyl, 3-, 4-, 5-, 6-, 7oder 8-Cinnolinyl, 2-, 4-, 5-, 6-, 7- oder 8-Chinazolinyl, 5- oder 6-Chinoxalinyl, 2-, 3-, 5-, 6-, 7- oder 8-2H-Benzo[1,4]oxazinyl, weiter bevorzugt 1,3-Benzodioxol-5-yl, 1,4-Benzodioxan-6-yl, 2,1,3-Benzothiadiazol-4- oder 15 -5-yl oder 2,1,3-Benzoxadiazol-5-yl in Frage. Ebenfalls können Metallocene wie z.B. Ferrrocene, insbesondere Acetylferrocen verwendet werden.

- 5 -

Die heterocyclischen Reste können auch teilweise oder vollständig hydriert 20 sein. Als heterocyclischer Rest kann also z. B. auch 2,3-Dihydro-2-, -3-, -4oder -5-furyl, 2,5-Dihydro-2-, -3-, -4- oder 5-furyl, Tetrahydro-2- oder -3furvl. 1,3-Dioxolan-4-yl, Tetrahydro-2- oder -3-thienyl, 2,3-Dihydro-1-, -2-, -3-. -4- oder -5-pyrrolyl, 2,5-Dihydro-1-, -2-, -3-, -4- oder -5-pyrrolyl, 1-, 2oder 3-Pyrrolidinyl, Tetrahydro-1-, -2- oder -4-imidazolyl, 2,3-Dihydro-1-, -25 2-, -3-, -4- oder -5-pyrazolyl, Tetrahydro-1-, -3- oder -4-pyrazolyl, 1,4-Dihydro-1-, -2-, -3- oder -4-pyridyl, 1,2,3,4-Tetrahydro-1-, -2-, -3-, -4-, -5oder -6-pyridyl, 1-, 2-, 3- oder 4-Piperidinyl, 2-, 3- oder 4-Morpholinyl, Tetrahydro-2-, -3- oder -4-pyranyl, 1,4-Dioxanyl, 1,3-Dioxan-2-, -4- oder -5yl, Hexahydro-1-, -3- oder -4-pyridazinyl, Hexahydro-1-, -2-, -4- oder -5-30 pyrimidinyl, 1-, 2- oder 3-Piperazinyl, 1,2,3,4-Tetrahydro-1-, -2-, -3-, -4-, -5-, -6-, -7- oder -8-chinolyl, 1,2,3,4-Tetrahydro-1-,-2-,-3-, -4-, -5-, -6-, -7- oder -8-isochinolyl, 2-, 3-, 5-, 6-, 7- oder 8- 3,4-Dihydro-2H-benzo[1,4]oxazinyl, weiter bevorzugt 2,3-Methylendioxyphenyl, 3,4-Methylendioxyphenyl, 2,3-Ethylendioxyphenyl, 3,4-Ethylendioxyphenyl, 3,4-(Difluormethylendioxy)-35 phenyl. 2.3-Dihydrobenzofuran-5- oder 6-yl, 2,3-(2-Oxo-methylendioxy)phenyl oder auch 3,4-Dihydro-2H-1,5-benzodioxepin-6- oder -7-yl, ferner



bevorzugt 2,3-Dihydrobenzofuranyl oder 2,3-Dihydro-2-oxo-furanyl verwendet werden.

Die genannten heterocyclischen Reste können zusätzlich durch R³ und/oder R⁴ substituiert sein.

R¹ bedeutet insbesondere bevorzugt Phenyl oder 2-Thienyl.

R² bedeutet vorzugsweise Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl, insbesondere aber Methyl.

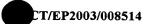
R³ und R⁴ bedeuten unabhängig voneinander bevorzugt H, Methyl, insbesondere H.

Aryloxy bedeutet vorzugsweise z.B. Phenyloxy, o-, m- oder p-Tolyloxy, o-, m- oder p-Hydroxyphenyloxy, o-, m- oder p-Methoxyphenyloxy, o-, m- oder p-Fluorophenyloxy.

Aryl bedeutet vorzugsweise z.B. Phenyl, o-, m- oder p-Tolyl, o-, m- oder p-Hydroxyphenyl, o-, m- oder p-Methoxyphenyl, o-, m- oder p-Fluorophenyl.

Das erfindungsgemäße Verfahren ist einfach, wobei die Verbindung der Formel II vorzugsweise in einem Lösungsmittel, wie z.B. Wasser, Alkohol, Ether, gesättigte oder aromatische halogenierte oder halogenfreie

- Kohlenwasserstoffe oder deren Mischungen, gelöst oder suspendiert wird.
 Durch Zugabe einer starken Säure wie z.B. Chlorwasserstoffsäure oder Schwefelsäure wird die Mischung stark angesäuert. Wahlweise kann die Lösung oder Suspension der Verbindungen der Formel II auch mit einem entsprechenden Säureadditionssalz des Alkylamins der Formel R²NH₂
 versetzt werden.
 - Anschließend wird der pH-Wert der Lösung mittels Zusatz eines Alkylamins der Formel R²NH₂ auf ca. pH 2-7,5, vorzugsweise pH 4 7, insbesondere pH 5,2 bis 6,8 erhöht und das Reaktionsgemisch weitere 1 bis 24 h, vorzugsweise 5 10 h auf 0° bis 200°C, vorzugsweise auf 10°C-100°C und insbesondere auf 30°C–90°C erwärmt, wodurch die
- 35 100°C und insbesondere auf 30°C– 90°C erwärmt, wodurch die Verbindungen der Formel I oder deren Salze erhalten werden.



Insbesondere ist ein Eintopfverfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I bevorzugt, worin zunächst nach bekannten Verfahren. insbesondere nach F. F. Blicke, J. H. Burckhalter, J. Am. Chem. Soc. 5 1942, 64, 451-454, die Verbindung der Formel II hergestellt wird. Hierbei setzt man vorzugsweise eine Mischung einer Formaldehyd-Quelle, wie z.B. Paraformaldehyd oder Trioxan, mit einem entsprechenden Alkylammoniumsalz der Formel R²NH₂*HX, worin HX für eine starke Säure, wie z.B. Halogenwasserstoff, insbesondere Chlorwasserstoff oder 10 Schwefelsäure steht, mit einem Keton der Formel III und einem Überschuss an starker Säure, wie z.B. Chlorwasserstoff, vorzugsweise in einem Lösungsmittel, wie z.B. Wasser, Alkohol oder deren Mischungen, um. Die Reaktionszeit dieser Umsetzung liegt je nach den angewendeten Bedingungen in der Regel zwischen einigen Stunden und 14 Tagen, die 15 Reaktionstemperatur zwischen 0°C und 200°C, normalerweise zwischen 10°C und 130°C, vorzugsweise zwischen 20°C und 100°C und insbesondere zwischen 30°C und 90°C. Die Verbindungen der Formel II fallen in der Regel nach der Reaktion aus dem Reaktionsgemisch als Feststoff aus.

Anschließend wird der pH-Wert der bis dahin stark sauren, die Verbindungen der Formel II enthaltende Reaktionsmischung ohne weitere Isolierung dieser Verbindung mittels Zusatz eines Alkylamins der Formel R²NH₂ auf ca. pH 2-7,5, vorzugsweise pH 5 - 6 erhöht und das Reaktionsgemisch weitere 1 bis 24 h, vorzugsweise 5 – 10 h auf 0° bis 200°C, vorzugsweise auf 10°C- 100°C und insbesondere auf 30°C- 90°C erwärmt, wodurch die Verbindungen der Formel I erhalten werden. Bei hohen Temperaturen wird vorzugsweise unter erhöhtem Druck, vorzugsweise zwischen 1 und 50 bar, insbesondere zwischen 2 und 10 bar gearbeitet.

30

Als Formaldehyd-Quelle eignet sich insbesondere Trioxan.

Ein möglicher Reaktionsmechanismus wird im folgenden beschrieben:

Durch die thermische Behandlung wird zunächst die Verbindung II in das Vinylketon der Formel IV

25

30

35



- und das gewünschte Hydrochlorid der Verbindung der Formel I konvertiert. Aufgrund der Anwesenheit von Methylamin erfolgt gleichzeitig "in situ" die Konvertierung des Vinylketons der Formel IV in die Verbindung der Formel I, welche erneut wieder in das gewünschte Hydrochlorid der Verbindung der Formel I und das Vinylketon der Formel IV abreagiert.
- Auf diese Art und Weise reagiert die Verbindung der Formel II annähernd vollständig zum gewünschten Produkt der Formel I ab, welches nach erneuten Ansäuern des Reaktionsgemisches mit z.B. konz. Salzsäure bequem isoliert werden kann.
- Als Säuren eignen sich für das erfindungsgemäße Verfahren insbesondere anorganische Säuren, vorzugsweise nicht-oxidierende anorganische Säuren.
- Im folgenden werden bevorzugte Ausführungsformen des erfindungsgemäßen Verfahrens genannt:

Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß der pH-Wert für die Umsetzung der Verbindungen der Formel II zu den Verbindungen der Formel I mittels Zusatz eines Alkylamins der Formel R²NH₂ auf ca. pH 2-7,5 eingestellt wird.

Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß die Umsetzung der Verbindungen der Formel II zu den Verbindungen der Formel I bei 0°- 130°C erfolgt.

Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß die Umsetzung der Verbindungen der Formel II zu den Verbindungen der Formel I bei 0°- 200°C, vorzugsweise unter erhöhtem Druck insbesondere von 2 bis 50 bar erfolgt.

5

15

Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel, dadurch gekennzeichnet, daß man zunächst die Verbindung der Formel II durch Umsetzung einer Mischung einer Formaldehyd-Quelle mit einem entsprechenden Alkylammoniumsalz und einem Keton der Formel III in Gegenwart einer starken Säure gewinnt und die so erhaltenen Verbindungen der Formel II ohne weitere Isolierung zur Herstellung der Verbindungen der Formel I einsetzt.

Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß der pH-Wert der stark sauren, die Verbindungen der Formel II enthaltende Reaktionsmischung ohne weitere Isolierung der Verbindung der Formel II mittels Zusatz eines Alkylamins der Formel R²NH₂ auf ca. pH 2-7,5 erhöht wird und die Mischung anschließend erwärmt wird.

Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel, daß die die Verbindungen der Formel II enthaltende Reaktionsmischung nach Zusatz eines entsprechenden Alkylamins auf 10°C bis 100°C erwärmt wird.

Das erfindungsgemäße Verfahren eignet sich besonders zur Herstellung der Ketone 3-Methylamino-1-phenyl-1-propanon oder 3-Methylamino-1-(2-thienyl)-1-propanon, die sich vorteilhaft zu den Wirkstoffen Duloxetine, Fluoxetine, Tomoxetine und LY227942 weiterverarbeiten lassen.

Die Verbindungen der Formel II und auch die Ausgangsstoffe zu ihrer Herstellung werden im übrigen nach an sich bekannten Methoden hergestellt, wie sie in der Literatur (z.B. in den Standardwerken wie Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart) beschrieben sind, und zwar unter Reaktionsbedingungen, die für die genannten Umsetzungen bekannt und geeignet sind. Dabei kann man auch von an sich bekannten, hier nicht näher erwähnten Varianten Gebrauch machen.

Die Ausgangsstoffe können, falls erwünscht, auch in situ gebildet werden, so daß man sie aus dem Reaktionsgemisch nicht isoliert, sondern sofort weiter zu den Verbindungen der Formel I umsetzt.



Die Verbindungen der Formel II sind zum Teil bekannt; die nicht bekannten Verbindungen können leicht analog zu den bekannten Verbindungen hergestellt werden.

5

Als Lösungsmittel eignen sich z.B. Kohlenwasserstoffe wie Hexan, Petrolether, Benzol, Toluol oder Xylol; chlorierte Kohlenwasserstoffe wie Trichlorethylen, 1,2-Dichlorethan,Tetrachlorkohlenstoff, Chloroform oder Dichlormethan; Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, n-Propanol, n-Butanol oder tert.-Butanol; Ether wie Diethylether, Diisopropylether, Tetrahydrofuran (THF) oder Dioxan; Glykolether wie Ethylenglykolmonomethyl- oder -monoethylether (Methylglykol oder Ethylglykol), Ethylenglykoldimethylether (Diglyme), gegebenenfalls auch Gemische der genannten Lösungsmittel untereinander oder Gemische mit Wasser.

15

20

25

30

35

10

Eine Base der Formel I, insbesondere lb, kann mit einer Säure in das zugehörige Säureadditionssalz übergeführt werden, beispielsweise durch Umsetzung äquivalenter Mengen der Base und der Säure in einem inerten Lösungsmittel wie Ethanol und anschließendes Eindampfen. Für diese Umsetzung kommen insbesondere Säuren in Frage, die physiologisch unbedenkliche Salze liefern. So können anorganische Säuren verwendet werden, z.B. Schwefelsäure, Salpetersäure, Halogenwasserstoffsäuren wie Chlorwasserstoffsäure oder Bromwasserstoffsäure, Phosphorsäuren wie Orthophosphorsäure, Sulfaminsäure, ferner organische Säuren, insbesondere aliphatische, alicyclische, araliphatische, aromatische oder heterocyclische ein- oder mehrbasige Carbon-, Sulfon- oder Schwefelsäuren, z.B. Ameisensäure, Essigsäure, Propionsäure, Pivalinsäure, Diethylessigsäure, Malonsäure, Bernsteinsäure, Pimelinsäure, Fumarsäure, Maleinsäure, Milchsäure, Weinsäure, Äpfelsäure, Citronensäure, Gluconsäure, Ascorbinsäure, Nicotinsäure, Isonicotinsäure, Methan- oder Ethansulfonsäure, Ethandisulfonsäure, 2-Hydroxyethansulfonsäure, Benzolsulfonsäure, p-Toluolsulfonsäure, Naphthalin-mono- und Disulfonsäuren, Laurylschwefelsäure. Salze mit physiologisch nicht unbedenklichen Säuren, z.B. Pikrate, können zur Isolierung und /oder Aufreinigung der Verbindungen der Formel I verwendet werden.



Andererseits können Verbindungen der Formel I mit Basen (z.B. Natriumoder Kaliumhydroxid oder -carbonat) in die entsprechenden Metall-, insbesondere Alkalimetall- oder Erdalkalimetall-, oder in die entsprechenden
Ammoniumsalze umgewandelt werden.

5

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin die Verwendung der Verbindungen der Formel I als Zwischenprodukte zur Synthese von Arzneimitteln. Entsprechende Arzneimittel sind beispielsweise in Synlett, 689-690, 1991 genannt.

10

Gegenstand der Erfindung ist ferner die Verwendung der Verbindungen der Formel I als Zwischenprodukte zur Synthese von Arzneimitteln, die Wirkungen auf das Zentralnervensystem zeigen.

15

Vor- und nachstehend sind alle Temperaturen in °C angegeben. In den nachfolgenden Beispielen bedeutet "übliche Aufarbeitung": Man gibt, falls erforderlich, Wasser hinzu, stellt, falls erforderlich, je nach Konstitution des Endprodukts auf pH-Werte zwischen 2 und 10 ein, extrahiert mit Ethylacetat oder Dichlormethan, trennt ab, trocknet die organische Phase über Natriumsulfat, dampft ein und reinigt durch Chromatographie an Kieselgel und /oder durch Kristallisation. Rf-Werte an Kieselgel.

Beispiel 1:

25

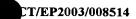
20

Eine Mischung aus 49 g Trioxan, 111 g Methylammoniumchlorid, 162,2 g Acetylthiophen und 12 g 37%-iger Salzsäure in 176 ml Ethanol und 44 ml Wasser wird 17 h unter Rückfluß erhitzt. Anschließend werden 17,6 g Methylaminlösung (40%-ig in Wasser) zugegeben und 7 h auf 65 - 84 °C erwärmt. Dann lässt man das Reaktionsgemisch auf Raumtemperatur abkühlen, gibt 23,7 g 37%-ige Salzsäure hinzu und kühlt auf unter 0°C ab. Die ausgefallenen Kristalle werden abgesaugt, mit Aceton gewaschen und anschließend getrocknet, wodurch das gewünschte Keton erhalten wird.

30

Beispiel 2:

Eine Mischung aus 45,2 g Trioxan, 102,3 g Methylammoniumchlorid, 127,3 g Acetylthiophen und 10 ml 37%-iger Salzsäure in 242 ml Ethanol und 61ml Wasser wird 19 h zum Rückfluß erhitzt. Anschließend wird mit 400



ml Ethanol verdünnt, 19,9 g Methylaminlösung (40%-ig in Wasser) zugegeben und 7 h erneut zum Rückfluss erwärmt. Dann lässt man das Reaktionsgemisch zunächst auf Raumtemperatur abkühlen und kühlt 48 h lang auf -15 °C ab. Die ausgefallenen Kristalle werden abgesaugt, mit 90 g Ethanol gewaschen und anschließend 17 h bei 45 °C i. Vak. getrocknet.

Beispiel 3:

Eine Mischung aus 113 kg Trioxan, 621 kg Methylammoniumchlorid, 400 kg Acetylthiophen und 35 kg 37%-iger Salzsäure in 783 kg Ethanol wird 19 h zum Rückfluß erhitzt. Anschließend wird mit 992 kg Ethanol verdünnt, 36 kg Methylaminlösung (40%-ig in Wasser) zugegeben und 4 h erneut zum Rückfluss erwärmt. Dann lässt man das Reaktionsgemisch zunächst auf Raumtemperatur abkühlen und kühlt 48 h lang auf 5 °C ab. Die ausgefallenen Kristalle werden abgetrennt, mit 994 kg Ethanol bei 68 °C suspendiert und erneut abgetrennt und bei 50 °C i. Vak. bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Man erhält 363 kg reines Produkt.

20

5

10

15

25

30

Patentansprüche

1. Monoalkylaminoketone der Formel I

5

$$R^{1}$$
 N
 R^{2}

worin

10

R¹ einen unsubstituierten oder einfach oder mehrfach durch R³ und/oder R⁴ substituierten, gesättigten, ungesättigten oder aromatischen heterocyclischen Rest,

 R^2

Alkyl mit 1-20 C-Atomen,

15

R³, R⁴ jeweils unabhängig voneinander H, Alkyl oder Alkoxy mit 1-20 C-Atomen, Aryl, Aryloxy oder COOR², F, Cl, Br, OH, CN, NO₂, N(R²)₂ oder NHCOR₂

bedeuten, sowie deren Salze und Solvate.

20 2. Verfahren zur Herstellung von Monoalkylaminoketonen der Formel I

$$R^1$$
 N
 R^2

25

worin

R¹

einen unsubstituierten oder einfach oder mehrfach durch R³ und/oder R⁴ substituierten, gesättigten, ungesättigten oder aromatischen heterocyclischen Rest,

30

R² Alkyl mit 1-20 C-Atomen,

^U R³

R³, R⁴ jeweils unabhängig voneinander H, Alkyl oder Alkoxy mit 1-20 C-Atomen, Aryl, Aryloxy oder COOR², F, Cl, Br, OH, CN, NO₂, N(R²)₂ oder NHCOR₂

35

bedeuten, durch Umsetzung von Verbindungen der Formel II

$$R^1$$
 N
 R^1
 R^1
 R^1

5 worin

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung aufweisen, in Gegenwart eines Alkylamins der Formel R²NH₂ worin R² die oben angegebene Bedeutung aufweist.

- 10 3. Verfahren nach Anspruch 1, worin R¹ Phenyl oder 2-Thienyl bedeutet.
 - 4. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, worin R² Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl bedeutet.
- 5. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß der pH-Wert für die Umsetzung der Verbindungen der Formel II zu den Verbindungen der Formel I mittels Zusatz eines Alkylamins der Formel R²NH₂ auf ca. pH 2-7,5 eingestellt wird.
- 20
- 6. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Umsetzung der Verbindungen der Formel II zu den Verbindungen der Formel I bei 0°- 200°C erfolgt.
- 25

30

35

- 7. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man zunächst die Verbindung der Formel II durch Umsetzung einer Mischung einer Formaldehyd-Quelle mit einem entsprechenden Alkylammoniumsalz und einem Keton der Formel III
 - R¹
 - worin R¹ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung aufweist,

15

20

25

30

35

in Gegenwart einer starken Säure gewinnt und die so erhaltenen Verbindungen der Formel II ohne weitere Isolierung zur Herstellung der Verbindungen der Formel I einsetzt.

- Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß der pH-Wert der stark sauren, die Verbindungen der Formel II enthaltende Reaktionsmischung ohne weitere Isolierung dieser Verbindung mittels Zusatz eines Alkylamins der Formel R²NH₂ auf ca. pH 2-7,5 erhöht wird und die Mischung anschließend erwärmt wird.
 - 9. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß die die Verbindungen der Formel II enthaltende Reaktionsmischung nach Zusatz eines entsprechenden Alkylamins auf 0°C bis 200°C erwärmt wird.
 - 10. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8 zur Herstellung von 3-Methylamino-1-phenyl-1-propanon oder 3-Methylamino-1-(2-thienyl)-1-propanon.
 - 11. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß ein Säureadditionssalz der Verbindung der Formel II eingesetzt wird, und ein Säureadditionssalz der Verbindung der Formel I erhalten wird.

12. Verbindung der Formel la:

13. Verbindung der Formel Ib:

5 · S

sowie deren Salze und Solvate.

14. Verbindung der Formel Ic:

sowie deren Salze und Solvate.

20

15

10

25

30



Relevant to dalm No.

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
1PC 7 C07C225/12 C07C221/00 C07D333/22

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

 $\begin{array}{ccc} \text{Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)} \\ IPC 7 & C07C & C07D \\ \end{array}$

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

Cliation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages

PAJ, EPO-Internal, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

X A	C. MANNICH ET AL: "Synthese volume beta-Ketobasen aus Acetophenon, Formaldehyd und Aminsalzen" BERICHTE DER DEUTSCHEN CHEMISCH GESELLSCHAFT, vol. 55, 1922, pages 356-365, cited in the application Seite 358, Verbindung (VI) Seite 362, letzter Absatz bis SZeile 14	IEN (P002265330	1,2,7
		-/	
	her documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are listed	in annex.
"A" docume consider filling of the docume which citatio of docume other "P" docume of the consider the consideration that consideration the consideration that consideration that consideration the consideration that con	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance document but published on or after the international	 'T' later document published after the inte or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or th invention 'X' document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the document of particular relevance; the cannot be considered to involve an indocument is combined with one or ments, such combination being obvion the art. '&' document member of the same patent 	the application but early underlying the claimed invention to considered to coument is taken alone claimed invention ventive step when the one other such docuurs to a person skilled
	actual completion of the international search 6 December 2003	Date of mailing of the International se 05/01/2004	arch report
Name and	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Hass, C	

Internation Application No PCT/8 3/08514

		PCT/B 3/08514
	etion) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
x	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 36, no. 7, 10 April 1942 (1942-04-10) Columbus, Ohio, US; column 1914; XP002265331 cited in the application Verbindung der Formel (VII)	14
Α	abstract & F. F. BLICKE ET AL: "Preparation of beta-keto amines by the Mannich reaction" J. AM. CHEM. SOC., vol. 64, 1942, pages 451-454,	12,13
A	US 3 859 305 A (POSSELT KLAUS ET AL) 7 January 1975 (1975-01-07) example 25	1,12,13
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 017, no. 391 (C-1087), 22 July 1993 (1993-07-22) & JP 05 070412 A (FUJI YAKUHIN KOGYO KK ET AL), 23 March 1993 (1993-03-23) abstract Formel III	1,14
Α	WO 02 053537 A (ARMENGOL MIGUEL P; FOGUET RAFAEL (ES); PETSCHEN INES (ES); RAGA MA) 11 July 2002 (2002-07-11) Seite 6, Verbindung VII	1,14
A	DE 23 53 873 A (INST TOXIKOLOGII) 7 May 1975 (1975-05-07) claims 1,6,10	1,7
A	US 4 948 813 A (WILKERSON WENDELL W) 14 August 1990 (1990-08-14) examples 5,6,8,12-15,18,19,44	1
A	DD 122 967 A (LUECKE LOTHAR; LOEW HANNELORE; BRUECKNER ROLAND; RUNGE HANS JOACHIM) 12 November 1976 (1976-11-12) Seite 9, Formel (23); Seite 2, zweiter Absatz	1
A	WO 91 09594 A (UNIV VIRGINIA COMMONWEALTH) 11 July 1991 (1991-07-11) Seite 47, Verbindung 9	1
A	DE 20 17 468 A (DEGUSSA) 4 November 1971 (1971-11-04) examples 1-5	1
A	DE 20 63 901 A (DEGUSSA) 20 July 1972 (1972-07-20) examples 5,6	2,7
	-/	

Internation Application No
PCT/E / 08514

		PC1/E /08514
C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 2000, no. 12, 3 January 2001 (2001-01-03) -& JP 2000 264867 A (NIPPON SHOKUBAI CO LTD), 26 September 2000 (2000-09-26) abstract	2
A	GB 2 349 889 A (NIPPON CATALYTIC CHEM IND; RF PROCOM AS (NO)) 15 November 2000 (2000-11-15) Seite 19, dritte Formel	2
A	EP 0 915 088 A (HOFFMANN LA ROCHE) 12 May 1999 (1999-05-12) Seite 6, Formel XI	

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This inte	ernational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1.	Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2.	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This Inte	ernational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
	SEE SUPPLEMENTAL SHEET
ł	
	·
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4.	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark	The additional search fees were accompanied by the applicant's protest. No protest accompanied the payment of additional search fees.

The International Searching Authority has determined that this international application contains multiple (groups of) inventions, namely

1. Claims 1-13

monoalkylaminoketones of formula I (R¹ being a heterocyclic radical), of formula Ia and of formula Ib as well as a method for preparation thereof.

2. Claim 14

compound of formula Ic, which does not contain a heterocyclic radical.

n on patent family members

Internation Application No
PCT/13/3/08514

						PC1/	3/08514
	atent document d in search report		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
us 	3859305 A		07-01-1975	NONE			
JP	05070412 A		23-03-1993	NONE		~~~~	
WO	02053537 A	i	11-07-2002	WO CA	0205353 243360		11-07-2002 11-07-2002
1			•	EP	134796		
				NO	2003304		01-10-2003
							18-08-2003
	2353873 A		07-05-1975 	DE 	235387 		07-05-1975
US 	4948813 A		14-08-1990 	US 	507533 	9 A 	24-12-1991
DD 	122967 A		12-11-1976	DD	12296	7 A1	12-11-1976
WO	9109594 A	ı	11-07-1991	AU	65813		06-04-1995
				AU	716849		24-07-1991
				CA	207189		29-06-1991
1				EP	050786		14-10-1992
				JP	550351		10-06-1993
				WO	910959		11-07-1991
				US 	605737 	1 A	02-05-2000
DE	2017468 A		04-11-1971	DE	201746	8 A1	04-11-1971
DE	2063901 A		20-07-1972	DE	206390	1 A1	20-07-1972
JP	2000264867 A		26-09-2000	NONE			
GB	2349889 A	·	15-11-2000	NO JP	99227 200035608		13-11-2000 26-12-2000
EP	0915088 A		12-05-1999	EP	091508	8 A1	12-05-1999
1				SI	91508		31-12-2002
				AT	22436		15-10-2002
				AU	75073		25-07-2002
İ				AU	895999		20-05-1999
				BR	980437		13-06-2000
				CA	225216		30-04-1999
				CN	121732		26-05-1999
Į.				CZ	980346		12-05-1999
				DE	6980801		24-10-2002
1				DE	6980801		30-04-2003
1				DK	91508		27-01-2003
1				ES	218220		01-03-2003
1				HR	98057		31-08-1999
				HÙ	980246		28-12-2000
1				JP	304855		05-06-2000
				JΡ	1120934		03-08-1999
1				NO.	98505		03-05-1999
ĺ				PL	32944		10-05-1999
1				PΤ	91508		31-01-2003
				ŔÜ	220193		10-04-2003
1				SG	7409		18-07-2000
1				TR	980219		21-05-1999
1				ÚŜ	610391		15-08-2000
1				US	200310077		29-05-2003
1				US	626208		17-07-2001
						- UI	1/ 0/ 2001

n on patent family members

Internation Application No
PCT/E 3/08514

INTERNATIONALE RECHERCHENBERICHT

Internation s Aktenzelchen PCT/E /08514

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C07C225/12 C07C221/00 C07D333/22

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchleder Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) $IPK \ 7 \ CO7C \ CO7D$

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchlerten Gebiete fallen

Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

PAJ, EPO-Internal, CHEM ABS Data

x	C. MANNICH ET AL: "Synthese von	14
A	beta-Ketobasen aus Acetophenon, Formaldehyd und Aminsalzen" BERICHTE DER DEUTSCHEN CHEMISCHEN GESELLSCHAFT, Bd. 55, 1922, Seiten 356-365, XP002265330 in der Anmeldung erwähnt Seite 358, Verbindung (VI) Seite 362, letzter Absatz bis Seite 364,	
	Zeile 14/	1,2,7

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie
 Besondere Kalegorien von angegebenen Veröffentlichungen : 'A' Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist 'E' älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist 'L' Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) 'O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht 'P' Veröffentlichung, die vor dem Internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist 	 *T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem Internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden *Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 16. Dezember 2003	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts 05/01/2004
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europälsches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl.	Bevollmächtigter Bedlensteter Hass, C
Fax: (+31-70) 340-3016	1100,

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internation es Aktenzeichen
PCT/E 8/08514

		PCT/E 8/08514
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komm	enden Teile Betr. Anspruch Nr.
X A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 36, no. 7, 10. April 1942 (1942-04-10) Columbus, Ohio, US; Spalte 1914; XP002265331 in der Anmeldung erwähnt Verbindung der Formel (VII) Zusammenfassung & F. F. BLICKE ET AL: "Preparation of beta-keto amines by the Mannich reaction" J. AM. CHEM. SOC., Bd. 64, 1942, Seiten 451-454,	12,13
Α	US 3 859 305 A (POSSELT KLAUS ET AL) 7. Januar 1975 (1975-01-07) Beispiel 25	1,12,13
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 017, no. 391 (C-1087), 22. Juli 1993 (1993-07-22) & JP 05 070412 A (FUJI YAKUHIN KOGYO KK ET AL), 23. März 1993 (1993-03-23) Zusammenfassung Formel III	1,14
A	WO 02 053537 A (ARMENGOL MIGUEL P; FOGUET RAFAEL (ES); PETSCHEN INES (ES); RAGA MA) 11. Juli 2002 (2002-07-11) Seite 6, Verbindung VII	1,14
Α	DE 23 53 873 A (INST TOXIKOLOGII) 7. Mai 1975 (1975-05-07) Ansprüche 1,6,10	1,7
Α	US 4 948 813 A (WILKERSON WENDELL W) 14. August 1990 (1990-08-14) Beispiele 5,6,8,12-15,18,19,44	1
A	DD 122 967 A (LUECKE LOTHAR; LOEW HANNELORE; BRUECKNER ROLAND; RUNGE HANS JOACHIM) 12. November 1976 (1976-11-12) Seite 9, Formel (23); Seite 2, zweiter Absatz	1
Α	WO 91 09594 A (UNIV VIRGINIA COMMONWEALTH) 11. Juli 1991 (1991-07-11) Seite 47, Verbindung 9	1
A	DE 20 17 468 A (DEGUSSA) 4. November 1971 (1971-11-04) Beispiele 1-5	1
A	DE 20 63 901 A (DEGUSSA) 20. Juli 1972 (1972-07-20) Beispiele 5,6	2,7
	-/	

INTERNATIONALE RECHERCHENBERICHT

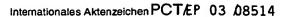
Internations Aktenzelchen
PCT/E /08514

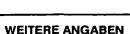
		PCT/E	/08514
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komm	enden Teile	Betr. Anspruch Nr.
А	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 2000, no. 12, 3. Januar 2001 (2001-01-03) -& JP 2000 264867 A (NIPPON SHOKUBAI CO LTD), 26. September 2000 (2000-09-26) Zusammenfassung		2
Α	GB 2 349 889 A (NIPPON CATALYTIC CHEM IND; RF PROCOM AS (NO)) 15. November 2000 (2000-11-15) Seite 19, dritte Formel		2
A	EP 0 915 088 A (HOFFMANN LA ROCHE) 12. Mai 1999 (1999-05-12) Seite 6, Formel XI		2





Feid I	Bemerkungen zu den Ansprüchen, die sich als nicht recherchierbar erwiesen haben (Fortsetzung von Punkt 2 auf Blatt 1)
Gemäß.	Artikel 17(2)a) wurde aus folgenden Gründen für bestimmte Ansprüche kein Recherchenbericht erstellt:
1.	Ansprüche Nr. weil sie sich auf Gegenstände beziehen, zu deren Recherche die Behörde nicht verpflichtet ist, nämlich
2.	Ansprüche Nr. well sie sich auf Telle der internationalen Anmeldung beziehen, die den vorgeschriebenen Anforderungen so wenig entsprechen, daß eine sinnvolle Internationale Recherche nicht durchgeführt werden kann, nämlich
з. 🗌	Ansprüche Nr. well es sich dabel um abhängige Ansprüche handelt, die nicht entsprechend Satz 2 und 3 der Regel 6.4 a) abgefaßt sind.
Feld II	Bemerkungen bei mangelnder Einheitlichkeit der Erfindung (Fortsetzung von Punkt 3 auf Blatt 1)
Die inter	nationale Recherchenbehörde hat festgestellt, daß diese internationale Anmeldung mehrere Erfindungen enthält:
	siehe Zusatzblatt
1.	Da der Anmelder alle erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht auf alle recherchierbaren Ansprüche.
2. X	Da für alle recherchlerbaren Ansprüche die Recherche ohne einen Arbeitsaufwand durchgeführt werden konnte, der eine zusätzliche Recherchengebühr gerechtfertigt hätte, hat die Behörde nicht zur Zahlung einer solchen Gebühr aufgefordert.
3.	Da der Anmelder nur einige der erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht nur auf die Ansprüche, für die Gebühren entrichtet worden sind, nämlich auf die Ansprüche Nr.
4.	Der Anmelder hat die erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren nicht rechtzeitig entrichtet. Der internationale Recher-chenbericht beschränkt sich daher auf die in den Ansprüchen zuerst erwähnte Erfindung; diese ist in folgenden Ansprüchen erfaßt:
Bemerk	Die zusätzlichen Gebühren wurden vom Anmelder unter Widerspruch gezahlt. Die Zahlung zusätzlicher Recherchengebühren erfolgte ohne Widerspruch.





PCT/ISA/ 210

Die internationale Recherchenbehörde hat festgestellt, daß diese internationale Anmeldung mehrere (Gruppen von) Erfindungen enthält, nämlich:

1. Ansprüche: 1-13

Monoalkylaminoketone der Formel I (wobei R1 ein heterocyclischer Rest ist), der Formel Ia und der Formel Ib sowie Verfahren zu ihrer Herstellung.

2. Anspruch: 14

Verbindung der Formel Ic, die keinen heterocyclischen Rest enthält.

INTERNATIONALER BECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, og Belben Patentfamilie gehören

Internation Aktenzeichen
PCT/E /08514

						PUIZE	708514
lm P angefüh	lecherchenbericht irtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
US	3859305	A	07-01-1975	KEINE			
JP	05070412	A	23-03-1993	KEINE			
WO	02053537	A	11-07-2002	WO CA EP NO	02053537 2433605 1347960 20033049	A1 A1	11-07-2002 11-07-2002 01-10-2003 18-08-2003
DE	2353873	A	07-05-1975	DE	2353873	A1	07-05-1975
US	4948813	Α	14-08-1990	US	5075339	Α	24-12-1991
DD	122967	A	12-11-1976	DD	122967	A1	12-11-1976
Wo	9109594	A	11-07-1991	AU AU CA EP JP WO US	658134 7168491 2071897 0507863 5503517 9109594 6057371	A A1 A1 T A1	06-04-1995 24-07-1991 29-06-1991 14-10-1992 10-06-1993 11-07-1991 02-05-2000
DE	2017468	Α	04-11-1971	DE	2017468	A1	04-11-1971
DE	2063901	A	20-07-1972	DE	2063901	A1	20-07-1972
JP	2000264867	A	26-09-2000	KEINE			
GB	2349889	A	15-11-2000	NO JP	992278 2000356088		13-11-2000 26-12-2000
EP	0915088	A	12-05-1999	EP SI AU BR CCN CCZ DE DE HRU JP NO PT US US	0915088 915088 224366 750734 8959998 9804378 2252163 1217327 9803463 69808017 915088 2182203 980572 9802465 3048558 11209343 985059 329440 915088 2201937 74094 9802197 6103910 2003100770 6262089	T1 T B2 B A A 1 T A A 3 T T A 1 B A A 1 T A A 1	12-05-1999 31-12-2002 15-10-2002 25-07-2002 20-05-1999 13-06-2000 30-04-1999 26-05-1999 12-05-1999 24-10-2002 30-04-2003 27-01-2003 01-03-2003 31-08-1999 28-12-2000 05-06-2000 03-08-1999 10-05-1999 10-05-1999 31-01-2003 18-07-2000 21-05-1999 15-08-2000 29-05-2003 17-07-2001

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, ur seiben Patentfamilie gehören

Internation a Aktenzeichen
PCT/I 3/08514

Im Recherchenbericht	Datum der		Mitglied(er) der	Datum der
angeführtes Patentdokument	Veröffentlichung		Patentfamilie	Veröffentlichung
EP 0915088 A		US ZA NZ	6512001 B1 9809889 A 332530 A	28-01-2003 30-04-1999 26-05-2000

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

OTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.